

المادة: علوم	 <p>رؤية 2030 وزارة التعليم</p> <p>أسئلة الاختبار النهائي (الفصل الدراسي الثاني) للعام الدراسي 1444هـ</p> <p>https://t.me/Sciences_203 قناتي:</p>	المملكة العربية السعودية.
الصف: ثالث متوسط		وزارة التعليم.
التاريخ: / / 1444هـ		إدارة تعليم
اليوم:		مكتب تعليم
عدد الصفحات: 3		مدرسة
الزمن: ساعة ونصف.		
رقم الجلوس:	اسم الطالب:	

رقم السؤال	الدرجة التي حصلت عليها الطالبة		المصححة	المراجعة	المدققة
	رقمًا	كتابة			
الأول			فقط لا غير		
الثاني			فقط لا غير		
الثالث			فقط لا غير		
الرابع			فقط لا غير		
المجموع			فقط لا غير		

♥ السؤال الأول: (أ) اكتب المصطلح العلمي المناسب لكل فقرة من الفقرات التالية:

10

.....	1. تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي.
.....	2. مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير.
.....	3. عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي.
.....	4. مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.
.....	5. ذرات العنصر نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات.
.....	6. الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي.

♥ (ب) أجب حسب المطلوب منك: -

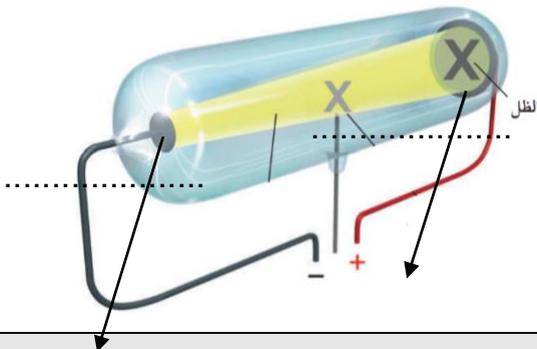
1- ما اسم العالم الذي قام بإجراء هذه التجربة؟

.....

2- حددي على الرسم المصعد والمهبط.

3- أطلق على هذا الأنبوب (أنبوب الأشعة المهبطية) لم

.....



أقلبي الصفحة

1	الإلكترونات	النيوترونات	البروتونات	الأيونات
2	العدد الذري	العدد الكتلي	الكتلة الذرية	القوة النووية
3	رتب هنري موزلي العناصر في الجدول الدوري تبعاً للزيادة في		

10	عمر النصف	العدد الذري	العدد الكتلي	نصف القطر الذري	
4	النحاس	الألمونيوم	القصدير	النيكل	تتكون مجموعة الحديد الثلاثية من الحديد والكوبالت و
5	القصدير والذهب	القصدير والكربون	القصدير والرصاص	القصدير والفضة	أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما و
6	أيون موجب	أيون سالب	أيون جزئي	أيون تساهمي	عندما تكتسب الذرة إلكترونًا واحدًا، تصبح مشحونة بشحنة سالبة، تسمى
7	تساهمية	فلزية	أيونية	ذرية	تسمى الرابطة الناتجة عن تشارك الذرات بالإلكترونات رابطة
8	المتفاعلات	النواتج	العوامل المساعدة	المتبقيات	تسمى المواد التي تتكون في أثناء حدوث التفاعل الكيميائي بـ

♥ السؤال الثاني: (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

♥ (ب) فسري ما يلي عملياً؟

1- تُسمى عناصر **المجموعة 18** الغازات النبيلة؟

2- لماذا يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الأسنان؟

♥ السؤال الثالث (أ) قارني بين الفلزات واللافلزات من حيث وجه المقارنة: -

الفلزات	وجه المقارنة	اللافلزات
	التوصيل للحرارة والكهرباء	
	الحالة الفيزيائية	

أقل الصفحة

Lithium 3 Li
Sodium 11 Na
Potassium 19 K
Rubidium 37 Rb
Cesium 55 Cs
Francium 87 Fr

1- وزعي عنصر الصوديوم توزيع إلكتروني	2- حددي رقم المجموعة ورقم الدورة.	3- مثلي عنصر الصوديوم تمثيل نقطي.	4- عددي بعض خصائص المجموعة التي أمامك، (اثنان فقط).
	المجموعة:		-1
	الدورة:		-2

مجموعات الجدول الدوري ، أكمل الجدول حسب المطلوب:

(ج) أوزني المعادلة الكيميائية التي أمامك: -



♥ السؤال الرابع: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و (X) أمام العبارة الخاطئة:

10)	1. اعتقد دالتون أن الذرة كرة مصمتة متجانسة.
	(
)	2. الدقائق التي تحتوي على ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات بيتا.
	(
)	3. النظير الذي يمكن استخدامه في تأريخ عمر الأرض هو اليورانيوم - 238.
	(
)	4. تنشأ الرابطة الفلزية دائماً بين الفلزات واللافلزات.
	(
)	5. يقل نشاط الهالوجينات كيميائياً عند الانتقال من أعلى إلى أسفل.
	(
)	6. يتسع مجال الطاقة الأول لـ 8 إلكترونات فقط.
	(
)	7. يمكن تقليل سرعة التفاعل الكيميائي عن طريق إضافة مثبط.
	(
)	8. يكون تركيز المواد المتفاعلة أكبر ما يمكن عند نهاية التفاعل الكيميائي.
	(
)	9. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عند زيادة درجة الحرارة.
	(
)	10. يُعد انصهار الجليد مثالاً على التغير الكيميائي.
	(

انتهت الأسئلة والله الحمد
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
معلمة المادة.